

Контроль і корекція знань з теми «Основні класи неорганічних сполук»

1. Укажіть колір, у який забарвлюється лакмус у (0,5 бала)

I варіант розчині калій гідроксиду;

А червоний

В малиновий

Б фіолетовий

Г синій

А	
Б	
В	
Г	

2. У результаті реакцій (0,5 бала)

I варіант основ з кислотами;
утворюються:

А кислоти;

Б оксиди;

В основи; Г солі;

А	
Б	
В	
Г	

3. Оберіть формулу речовини за її фізичними властивостями (0,5 бала)

II варіант безбарвна кристалічна, розчинна у воді.

А CO_2 ;

Б BaSO_4 ;

В KCl ;

Г SO_2 .

А	
Б	
В	
Г	

4. Позначте речовину, яка під час взаємодії з водою утворює (0,5 бала)

I варіант луг;

А кальцій оксид

В цинк оксид

Б фосфор(V) оксид

Г кальцій хлорид

А	
Б	
В	
Г	

5. Вкажіть суму коефіцієнтів у рівнянні реакції (1 бал)

I варіант алюмінію з хлоридною кислотою;

_____ ; відповідь _____

6. Укажіть формулу гідрату для оксиду (1 бал)

I варіант SO_2 ;

А H_2SO_3

Б $\text{Fe}(\text{OH})_3$

В $\text{Fe}(\text{OH})_2$

Г H_2SO_4

А	
Б	
В	
Г	

7. Укажіть формулу сполуки, під час термічного розкладу (1 бал)

якої утворюється **(I варіант)** купрум(II) оксид;

Запишіть відповідне рівняння реакції:

А $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow$

В $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

Б $\text{CuOH} \rightarrow$

Г $\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow$

А	
Б	
В	
Г	

8. З якою із даних речовин реагуватиме (1 бал)

I варіант MgO ;

А Cu

Б HNO_3

В NaOH

Г Na_2SO_4

Відповідь підтвердіть рівнянням реакції. Укажіть тип реакції.

А	
Б	
В	
Г	

1. Напишіть формули гідратів (основ, кислот або амфотерних гідроксидів), що відповідають запропонованим оксидам: (3 бали)

I варіант. Al_2O_3 — _____; SO_2 — _____; K_2O — _____; Mn_2O_7 — _____.

3. Визначте, з якими речовинами центрального стовпчика може реагувати задана речовина, напишіть відповідні хімічні рівняння: (3 бали)

I варіант H_2SO_4	магній оксид, нітратна кислота, фосфор(V) оксид, вода, цинк, мідь, калій гідроксид	
--------------------------------------	--	-------------------